

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2001-019468

(43)Date of publication of application : 23.01.2001

(51)Int.Cl.

C03C 3/097

C03C 10/04

C03C 10/14

G11B 5/73

(21)Application number : 11-191744

(71)Applicant : MINOLTA CO LTD

(22)Date of filing : 06.07.1999

(72)Inventor : OSADA HIDEKI
KAWAI HIDEKI
MORI TOSHIHARU
YUGAME HIROSHI
ISHIMARU KAZUHIKO

(54) GLASS COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a glass having a high specific Young's modulus.

SOLUTION: In the glass composition, ranges of the main components are specified to ≥ 65 wt.% and ≤ 80 wt.% of SiO_2 , ≥ 3 wt.% and ≤ 15 wt.% of Al_2O_3 , ≥ 3 wt.% and ≤ 15 wt.% of Li_2O , ≥ 0.2 wt.% and ≤ 5 wt.% of P_2O_5 , and ≥ 2.5 wt.% and ≤ 12 wt.% of ZrO_2 .

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号
特開2001-19468
(P2001-19468A)

(43) 公開日 平成13年1月23日 (2001.1.23)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	F I	テーマコード* (参考)
C 0 3 C 3/097		C 0 3 C 3/097	4 G 0 6 2
10/04		10/04	5 D 0 0 6
10/14		10/14	
G 1 1 B 5/73		G 1 1 B 5/73	

審査請求 未請求 請求項の数 1 O L (全 10 頁)

(21) 出願番号	特願平11-191744	(71) 出願人	000006079 ミノルタ株式会社 大阪府大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大阪国際ビル
(22) 出願日	平成11年7月6日 (1999.7.6)	(72) 発明者	長田 英喜 大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大阪 国際ビル ミノルタ株式会社内
		(72) 発明者	河合 秀樹 大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大阪 国際ビル ミノルタ株式会社内
		(72) 発明者	森 登史晴 大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大阪 国際ビル ミノルタ株式会社内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ガラス組成

(57) 【要約】

【課題】 比弾性率の高いガラスを提供する。

【解決手段】 ガラス組成において、主成分の組成範囲を、 SiO_2 が65wt%以上で且つ 80wt%以下、 Al_2O_3 が3wt%以上で且つ 15wt%以下、 Li_2O が3wt%以上で且つ 15wt%以下、 P_2O_5 が0.2wt%以上で且つ 5wt%以下、 ZrO_2 が2.5wt%以上で且つ 12wt%以下、とした。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 主成分の組成範囲を、

SiO_2 が65wt%以上で且つ 80wt%以下、
 Al_2O_3 が3wt%以上で且つ 15wt%以下、
 Li_2O が3wt%以上で且つ 15wt%以下、
 P_2O_5 が0.2wt%以上で且つ 5wt%以下、
 ZrO_2 が2.5wt%以上で且つ 12wt%以下、
 としたことを特徴とするガラス組成。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明はガラス組成、特に結晶化ガラスに適したガラス組成に関する。さらに詳しくは、結晶化ガラス磁気ディスクの組成に関する。

【0002】

【従来の技術】従来、磁気ディスク用の基板としては、アルミニウム基板、ガラス基板等が実用化されている。中でもガラス基板は、表面の平滑性や機械的強度が優れていることから、最も注目されている。そのようなガラス基板としては、ガラス基板表面をイオン交換で強化した化学強化ガラス基板や、基板に結晶成分を析出させて結合の強化を図る結晶化ガラス基板が知られている。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】ところで最近の基板に対する性能の要求は、日に日に厳しくなっており、とくに高速回転時のたわみやそれに直接的に関わる強度に対する性能の向上が求められている。これは基板材料の比弾性率(=ヤング率/比重)によって表すことができ、数値が高ければ高いほど望ましい。またこのような要求を満たしながら、生産性の向上が求められている。そこで本発明は、ガラスの比弾性率が向上し、さらに生産性の高い組成を提供することを目的とする。

【0004】

【課題を解決するための手段】上記目的を達成するために請求項1に記載された発明は、主成分の組成範囲を、 SiO_2 が65wt%以上で且つ 80wt%以下、 Al_2O_3 が3wt%以上で且つ 15wt%以下、 Li_2O が3wt%以上で且つ 15wt%以下、 P_2O_5 が0.2wt%以上で且つ 5wt%以下、 ZrO_2 が2.5wt%以上で且つ 12wt%以下、にしたことを特徴とする。

【0005】

【発明の実施の形態】以下、本発明の実施形態について説明する。本発明に係る実施形態のガラス基板は、主成分の組成範囲が、 SiO_2 が65wt%以上で且つ80wt%以下、 Al_2O_3 が3wt%以上で且つ15wt%以下、 Li_2O が3wt%以上で且つ15wt%以下、 P_2O_5 が0.2wt%以上で且つ5wt%以下、 ZrO_2 が2.5wt%以上で且つ12wt%以下であることを特徴としている。

【0006】 SiO_2 はガラス形成酸化物のため組成比

が65wt%より少ないと、溶融性が悪くなり、80wt%を越えるとガラスとして安定状態になるため、結晶が析出しにくくなる。

【0007】 Al_2O_3 はガラス中間酸化物であり、熱処理によって析出する結晶相であるホウ酸アルミニウム系結晶の構成成分である。組成比が3wt%より少ないと析出結晶が少なく、強度が得られず、15wt%を越えると溶融温度が高くなり失透しやすくなる。

【0008】 Li_2O は融剤としての役割を果たすとともに、リチウムダイシリケート系結晶の構成成分である。組成比が3wt%より少ないと結晶相であるリチウムダイシリケートの析出が不十分となり、15wt%を越えると、析出結晶相のリチウムダイシリケートが不安定となり結晶化を制御しにくくなる。また化学的耐久性が低下し磁気膜に影響を与える恐れがあり、また研磨-洗浄工程における安定性が悪くなる。

【0009】 P_2O_5 は融剤として働き、リチウムダイシリケート系結晶を析出させる核形成剤であり、ガラス全体に結晶を均一に析出させるために重要な成分である。組成比が0.2wt%より少ないと十分な結晶核が形成されにくくなり、結晶粒子が粗大化したり結晶が不均質に析出し、微細で均質な結晶構造が得られにくくなり、研磨加工においてディスク基板として必要な平滑面が得られなくなる。また難溶融性の ZrO_2 成分に対する融剤としての効果が十分得られなくなる。5wt%を越えると、溶融時の炉剤に対する反応性が増し、また失透性も強くなることから溶融成形時の生産性が低下する。また化学的耐久性が低下し、磁気膜に影響を与える恐れがあると共に、研磨-洗浄工程における安定性が悪くなる。

【0010】 ZrO_2 はガラス修飾酸化物であり、ガラスの結晶核剤である。特にクォーツ系結晶をガラス全体に均一に析出させるために非常に有効である。組成比が2.5wt%より少ないと十分な結晶核が形成されにくくなり、結晶粒子が粗大化したり結晶が不均質に析出し、微細で均質な結晶構造が得られなくなり、研磨加工においてディスク基板として必要な平滑面が得られなくなる。また化学的耐久性および耐マイグレーションが低下し、磁気膜に影響を与える恐れがあるとともに、研磨-洗浄工程において安定性が悪くなる。また12wt%を越えると溶融温度が高くなり、また失透しやすくなり溶融成形が困難となる。また析出結晶相が変化し求める特性が得られにくくなる。

【0011】以下製造方法を説明する。最終的に生成されるガラス基板の主成分の組成を含む原料を所定の割合にて十分に混合し、これを白金のつばに入れ溶融を行う。溶融後金型に流し概略の形状を形成する。これを室温までアニールする。続いて、示される1次熱処理温度と1次処理時間により保持し(熱処理)、結晶核生成が行われる。引き続き、2次熱処理温度と2次処理時間に

より保持し結晶核成長を行う。これを除冷することにより目的とする結晶化ガラスが得られる。

【0012】以上の製造方法によって得られたガラス基板は、 SiO_2 が65wt%以上で且つ80wt%以下、 Al_2O_3 が3wt%以上で且つ15wt%以下、 Li_2O が3wt%以上で且つ15wt%以下、 P_2O_5 が0.2wt%以上で且つ5wt%以下、 ZrO_2 が2.5wt%以上で且つ12wt%以下とするために、非常に高い比弾性率と高い生産性を得ることが可能となった。

【0013】

【実施例】次に実施形態を実施した具体的な実施例につ

いて説明する。第1～第4実施例のガラスを構成する材料組成比(単位:wt%)、熔融温度と熔融時間、1次熱処理温度と1次処理時間、2次熱処理温度と2次処理時間、主析出結晶相、副析出結晶相、平均結晶粒径、比重、ヤング率、比弾性率を表1に示す。同様に第5～第8実施例のガラスを表2に示す。同様に第9～第12実施例のガラスを表3に示す。同様に第13～第16実施例のガラスを表4に示す。同様に第17～第20実施例のガラスを表5に示す。同様に第21～第24実施例のガラスを表6に示す。

【0014】

【表1】

	第1実施例	第2実施例	第3実施例	第4実施例
組成				
SiO_2	74.8	72.5	75.5	73.5
Al_2O_3	6.5	7.2	9.0	8.0
Li_2O	8.5	3.6	8.5	8.5
P_2O_5	2.0	2.0	4.2	3.0
ZrO_2	3.5	8.0	2.6	7.0
CaO	2.9	2.2		
K_2O	1.5	3.0		
Sb_2O_3	0.5	1.5		
計	100.0	100.0	100.0	100.0
条件				
熔融温度(°C)	1480	1540	1460	1500
熔融時間(時間)	2.50	1.75	2.50	2.00
1次熱処理温度(°C)	580	560	570	575
1次処理時間(時間)	5.00	5.00	5.50	5.50
2次熱処理温度(°C)	700	700	690	700
2次処理時間(時間)	3.00	3.00	2.50	3.00
特性				
主析出結晶相	リチウムダイシリケート	クォーツ	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート
副析出結晶相	クォーツ	リチウムダイシリケート	クォーツ	クォーツ
結晶粒径(μm)	0.06	0.06	0.06	0.06
比重	2.52	2.94	2.40	2.63
ヤング率	98.4	102.9	91.8	99.4
比弾性率	39.0	35.0	36.2	37.6

【0015】

【表2】

	第5実施例	第6実施例	第7実施例	第8実施例
組成				
SiO_2	72.0	72.5	67.0	69.0
Al_2O_3	10.1	11.2	10.5	10.2
Li_2O	9.7	7.8	9.5	9.0
P_2O_5	4.2	4.5	4.0	3.8
ZrO_2	3.5	2.0	8.0	5.0
CaO	0.5	2.0		
K_2O			1.0	3.0
計	100.0	100.0	100.0	100.0
条件				
熔融温度(°C)	1480	1480	1500	1480
熔融時間(時間)	2.50	2.50	2.00	2.50
1次熱処理温度(°C)	570	570	570	575
1次処理時間(時間)	5.50	5.50	5.50	5.50
2次熱処理温度(°C)	700	700	720	720
2次処理時間(時間)	5.00	3.00	4.00	4.00
特性				
主析出結晶相	リチウムダイシリケート	クォーツ	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート
副析出結晶相	クォーツ	リチウムダイシリケート	クォーツ	クォーツ
結晶粒径(μm)	0.08	0.08	0.05	0.08
比重	2.42	2.39	2.87	2.54
ヤング率	94.0	93.1	99.5	91.9
比弾性率	38.8	38.9	37.2	36.2

【0016】

【表3】

	第9実施例	第10実施例	第11実施例	第12実施例
組成				
SiO ₂	74.0	73.8	72.8	72.0
Al ₂ O ₃	9.8	9.5	9.5	11.2
Li ₂ O	8.7	8.7	9.0	8.3
P ₂ O ₅	2.5	4.0	2.2	3.0
ZrO ₂	4.5	2.5	4.5	2.5
Sb ₂ O ₃	0.5	1.5		
H ₂ O ₃			2.0	3.0
計	100.0	100.0	100.0	100.0
条件				
熔融温度(°C)	1480	1480	1480	1480
熔融時間(時間)	2.50	2.50	2.50	2.50
1次熱処理温度(°C)	580	570	580	575
1次処理時間(時間)	5.00	5.50	5.00	5.50
2次熱処理温度(°C)	700	700	700	700
2次処理時間(時間)	3.00	3.00	3.00	3.00
特性				
主析出結晶相	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート	クォーツ
副析出結晶相	クォーツ	クォーツ	クォーツ	リチウムダイシリケート
結晶粒径(μm)	0.07	0.07	0.08	0.08
比容	2.53	2.50	2.45	2.34
ヤング率	91.5	92.1	91.2	89.2
比弾性率	35.2	36.8	37.2	38.1

【0017】

【表4】

	第13実施例	第14実施例	第15実施例	第16実施例
組成				
SiO ₂	70.0	74.2	76.8	75.5
Al ₂ O ₃	10.2	9.8	9.5	9.6
Li ₂ O	9.5	8.0	5.7	6.2
P ₂ O ₅	3.0	1.5	1.2	3.2
ZrO ₂	8.3	2.5	4.7	2.5
MgO	1.0	4.0		
BaO			2.0	3.0
計	100.0	100.0	100.0	100.0
条件				
熔融温度(°C)	1480	1450	1520	1520
熔融時間(時間)	2.50	2.50	1.75	1.75
1次熱処理温度(°C)	575	585	585	575
1次処理時間(時間)	5.50	5.00	5.00	5.50
2次熱処理温度(°C)	700	700	650	690
2次処理時間(時間)	3.00	3.00	2.50	2.50
特性				
主析出結晶相	リチウムダイシリケート	クォーツ	クォーツ	クォーツ
副析出結晶相	クォーツ	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート
結晶粒径(μm)	0.08	0.08	0.08	0.08
比容	2.57	2.38	2.74	2.71
ヤング率	95.0	91.5	93.0	94.2
比弾性率	37.0	35.5	34.0	34.8

【0018】

【表5】

	第17実施例	第18実施例	第19実施例	第20実施例
組成				
SiO ₂	74.5	73.2	73.2	72.0
Al ₂ O ₃	8.8	8.8	9.2	9.2
Li ₂ O	6.9	8.3	10.1	10.4
P ₂ O ₅	4.0	4.0	4.0	4.2
ZrO ₂	5.5	3.7	3.0	2.7
ZnO	0.3	2.0		
Nb ₂ O ₅			0.5	1.5
計	100.0	100.0	100.0	100.0
条件				
熔融温度(°C)	1480	1480	1480	1460
熔融時間(時間)	2.50	2.50	2.50	2.50
1次熱処理温度(°C)	570	570	570	570
1次処理時間(時間)	5.50	5.50	5.50	5.50
2次熱処理温度(°C)	700	700	700	700
2次処理時間(時間)	3.00	3.00	3.00	3.00
特性				
主析出結晶相	クォーツ	クォーツ	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート
副析出結晶相	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート	クォーツ	クォーツ
結晶粒径(μm)	0.08	0.08	0.08	0.08
比容	2.59	2.52	2.41	2.45
ヤング率	93.2	92.0	89.3	91.0
比弾性率	36.0	35.5	37.0	37.2

【0019】

【表6】

	第21実施例	第22実施例	第23実施例	第24実施例
組成				
SiO ₂	77.0	68.5	73.5	65.5
Al ₂ O ₃	8.5	9.0	9.5	9.7
Li ₂ O	8.0	10.7	10.0	10.0
P ₂ O ₅	2.5	3.8	2.5	4.8
ZrO ₂	2.8	4.0	3.5	5.0
Ta ₂ O ₅	1.2	4.0		
La ₂ O ₃			1.0	4.0
計	100.0	100.0	100.0	100.0
条件				
熔融温度(°C)	1480	1540	1480	1540
熔融時間(時間)	2.50	1.75	2.50	1.75
1次処理温度(°C)	580	575	580	570
1次処理時間(時間)	5.00	5.50	5.00	5.50
2次処理温度(°C)	690	720	700	720
2次処理時間(時間)	2.50	4.00	3.00	4.00
特性				
主析出結晶相	クオーツ	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート	リチウムダイシリケート
副析出結晶相	リチウムダイシリケート	クオーツ	クオーツ	クオーツ
結晶粒径(μm)	0.08	0.08	0.08	0.08
比重	2.67	2.65	2.50	2.86
ヤング率	95.4	99.7	90.7	95.5
比弾性率	37.2	33.8	36.2	33.2

【0020】第1の実施例のガラス組成は、SiO₂を74.6wt%、Al₂O₃を6.5wt%、Li₂Oを8.5wt%、P₂O₅を2wt%、ZrO₂を3.5wt%、CaOを2.9wt%、K₂Oを1.5wt%、Sb₂O₃を0.5wt%の組成比である。

【0021】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度580度、1次処理時間5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクオーツで、比弾性率が38.7という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0022】また組成として、基本組成であるSiO₂、Al₂O₃、Li₂O、P₂O₅、ZrO₂に加えて、融剤として働くCaOを加えているため高い熔融性、安定した結晶相があることができる。組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0023】また、融剤として働くK₂Oを加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、また化学的耐久性が低下し、磁気膜に影響を与える恐れがあると共に、研磨-洗浄工程における安定性が悪くなる。

【0024】また、清澄剤として働くSb₂O₃を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な清澄効果が得られなくなり、生産性が低下する。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0025】第2の実施例のガラス組成は、SiO₂を72.5wt%、Al₂O₃を7.2wt%、Li₂Oを

3.6wt%、P₂O₅を2wt%、ZrO₂を8wt%、CaOを2.2wt%、K₂Oを3wt%、Sb₂O₃を1.5wt%の組成比である。

【0026】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1540度、熔融時間1.75時間、1次処理温度580度、1次処理時間5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がクオーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が35.0という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0027】また組成として、基本組成であるSiO₂、Al₂O₃、Li₂O、P₂O₅、ZrO₂に加えて、融剤として働くCaOを加えているため高い熔融性、安定した結晶相があることができる。組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0028】また、融剤として働くK₂Oを加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、また化学的耐久性が低下し、磁気膜に影響を与える恐れがあると共に、研磨-洗浄工程における安定性が悪くなる。

【0029】また、清澄剤として働くSb₂O₃を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な清澄効果が得られなくなり、生産性が低下する。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0030】第3の実施例のガラス組成は、SiO₂を75.5wt%、Al₂O₃を9wt%、Li₂Oを8.5wt%、P₂O₅を4.2wt%、ZrO₂を2.8wt%の組成比である。

【0031】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度690度、2次処理時間2.5時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が38.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0032】第4の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を73.5wt%、 Al_2O_3 を8wt%、 Li_2O を8.5wt%、 P_2O_5 を3wt%、 ZrO_2 を7wt%の組成比である。

【0033】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1500度、熔融時間2時間、1次処理温度575度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が37.8という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0034】第5の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を72wt%、 Al_2O_3 を10.1wt%、 Li_2O を9.7wt%、 P_2O_5 を4.2wt%、 ZrO_2 を3.5wt%、 CaO を0.5wt%の組成比である。

【0035】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が38.8という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0036】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く CaO を加えているため高い熔融性、安定した結晶相があることができる。組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0037】第6の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を72.5wt%、 Al_2O_3 を11.2wt%、 Li_2O を7.8wt%、 P_2O_5 を4.5wt%、 ZrO_2 を2wt%、 CaO を2wt%の組成比である。

【0038】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が38.9と

いう特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0039】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く CaO を加えているため高い熔融性、安定した結晶相があることができる。組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0040】第7の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を67wt%、 Al_2O_3 を10.5wt%、 Li_2O を9.5wt%、 P_2O_5 を4wt%、 ZrO_2 を8wt%、 K_2O を1wt%の組成比である。

【0041】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1500度、熔融時間2時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度720度、2次処理時間4時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が37.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0042】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く K_2O を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、また化学的耐久性が低下し、磁気膜に影響を与える恐れがあると共に、研磨-洗浄工程における安定性が悪くなる。

【0043】第8の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を69wt%、 Al_2O_3 を10.2wt%、 Li_2O を9wt%、 P_2O_5 を3.8wt%、 ZrO_2 を5wt%、 K_2O を3wt%の組成比である。

【0044】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度575度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度720度、2次処理時間4時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が36.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0045】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く K_2O を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な熔融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、また化学的耐久性が低下し、磁気膜に影響を与える恐れがあると共に、研磨-洗浄工程における安定性が悪くなる。

【0046】第9の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を

74wt%、 Al_2O_3 を9.8wt%、 Li_2O を8.7wt%、 P_2O_5 を2.5wt%、 ZrO_2 を4.5wt%、 Sb_2O_3 を0.5wt%の組成比である。

【0047】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度580度、1次処理時間5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が36.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0048】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、清澄剤として働く Sb_2O_3 を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な清澄効果が得られなくなり、生産性が低下する。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0049】第10の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を73.8wt%、 Al_2O_3 を9.5wt%、 Li_2O を8.7wt%、 P_2O_5 を4wt%、 ZrO_2 を2.5wt%、 Sb_2O_3 を1.5wt%の組成比である。

【0050】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が36.8という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0051】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、清澄剤として働く Sb_2O_3 を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な清澄効果が得られなくなり、生産性が低下する。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0052】第11の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を72.8wt%、 Al_2O_3 を9.5wt%、 Li_2O を9wt%、 P_2O_5 を2.2wt%、 ZrO_2 を4.5wt%、 B_2O_3 を2wt%の組成比である。

【0053】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度580度、1次処理時間5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が37.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率

を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0054】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、フォーマーとして働く B_2O_3 を加えているためガラスの分相を促し、結晶析出および成長を促進させる。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な溶融性改善がなされない。15wt%を越えると、ガラスが失透しやすくなり成形が困難になると共に、結晶が粗大化し微細な結晶が得られなくなる。

【0055】第12の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を72wt%、 Al_2O_3 を11.2wt%、 Li_2O を8.3wt%、 P_2O_5 を3wt%、 ZrO_2 を2.5wt%、 B_2O_3 を3wt%の組成比である。

【0056】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度575度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が38.1という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0057】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、フォーマーとして働く B_2O_3 を加えているためガラスの分相を促し、結晶析出および成長を促進させる。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な溶融性改善がなされない。15wt%を越えると、ガラスが失透しやすくなり成形が困難になると共に、結晶が粗大化し微細な結晶が得られなくなる。

【0058】第13の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を70wt%、 Al_2O_3 を10.2wt%、 Li_2O を9.5wt%、 P_2O_5 を3wt%、 ZrO_2 を6.3wt%、 MgO を1wt%の組成比である。

【0059】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度575度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケートで、副析出結晶相がクォーツ、比弾性率が37.0という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0060】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く MgO を加えているため結晶相の一つである粒状のクォーツ結晶を凝集させ結晶粒子塊を形成する。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと作業温度幅が狭くなり、ガラスマトリクス相の化学的耐久性が向上しない。12wt%を越えると、他の結晶相が析出して求める強度を得ることが難しくなる。

【0061】第14の実施例のガラス組成は、 SiO_2

を74.2wt%、 Al_2O_3 を9.8wt%、 Li_2O を8wt%、 P_2O_5 を1.5wt%、 ZrO_2 を2.5wt%、 MgO を4wt%の組成比である。

【0062】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度585度、1次処理時間5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が38.5という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0063】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く MgO を加えているため結晶相の一つである粒状のクォーツ結晶を凝集させ結晶粒子塊を形成する。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと作業温度幅が狭くなり、ガラスマトリクス相の化学的耐久性が向上しない。12wt%を越えると、他の結晶相が析出して求める強度を得ることが難しくなる。

【0064】第15の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を76.8wt%、 Al_2O_3 を9.6wt%、 Li_2O を5.7wt%、 P_2O_5 を1.2wt%、 ZrO_2 を4.7wt%、 BaO を2wt%の組成比である。

【0065】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1520度、熔融時間1.75時間、1次処理温度585度、1次処理時間5時間、2次処理温度690度、2次処理時間2.5時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が34.0という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0066】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く BaO を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な溶融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0067】第16の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を75.5wt%、 Al_2O_3 を9.6wt%、 Li_2O を6.2wt%、 P_2O_5 を3.2wt%、 ZrO_2 を2.5wt%、 BaO を3wt%の組成比である。

【0068】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1520度、熔融時間1.75時間、1次処理温度575度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度690度、2次処理時間2.5時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が34.8という特性のガラス基板が得られた。上記組成は

高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0069】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く BaO を加えているため生産時の安定性が向上している。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な溶融性改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0070】第17の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を74.5wt%、 Al_2O_3 を8.8wt%、 Li_2O を6.9wt%、 P_2O_5 を4wt%、 ZrO_2 を5.5wt%、 ZnO を0.3wt%の組成比である。

【0071】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が36.0という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0072】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く ZnO を加えているため均一な結晶析出を補助する。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な結晶均質化の改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0073】第18の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を73.2wt%、 Al_2O_3 を8.8wt%、 Li_2O を8.3wt%、 P_2O_5 を4wt%、 ZrO_2 を3.7wt%、 ZnO を2wt%の組成比である。

【0074】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が36.5という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0075】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く ZnO を加えているため均一な結晶析出を補助する。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な結晶均質化の改善がなされない。5wt%を越えると、ガラスが安定となり結晶化が抑制され、求める強度が得られにくくなる。

【0076】第19の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を73.2wt%、 Al_2O_3 を9.2wt%、 Li_2O を10.1wt%、 P_2O_5 を4wt%、 ZrO_2 を3w

t%、 Nb_2O_5 を0.5wt%の組成比である。

【0077】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が37.0という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0078】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く Nb_2O_5 を加えているため結晶核剤物質が増加することになる。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な剛性の向上がなされない。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり、析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0079】第20の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を72wt%、 Al_2O_3 を9.2wt%、 Li_2O を10.4wt%、 P_2O_5 を4.2wt%、 ZrO_2 を2.7wt%、 Nb_2O_5 を1.5wt%の組成比である。

【0080】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1460度、熔融時間2.5時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が37.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0081】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く Nb_2O_5 を加えているため結晶核剤物質が増加することになる。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な剛性の向上がなされない。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり、析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0082】第21の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を77wt%、 Al_2O_3 を8.5wt%、 Li_2O を8wt%、 P_2O_5 を2.5wt%、 ZrO_2 を2.8wt%、 Ta_2O_5 を1.2wt%の組成比である。

【0083】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度580度、1次処理時間5時間、2次処理温度690度、2次処理時間2.5時間にて処置した結果、主析出結晶相がクォーツ、副析出結晶相がリチウムダイシリケートで、比弾性率が37.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0084】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、

融剤として働く Ta_2O_5 を加えているため溶解性、強度を向上させ、またガラスマトリクス相の化学的耐久性を向上させる。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な剛性の向上がなされない。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり、析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0085】第22の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を68.5wt%、 Al_2O_3 を9wt%、 Li_2O を10.7wt%、 P_2O_5 を3.8wt%、 ZrO_2 を4wt%、 Ta_2O_5 を4wt%の組成比である。

【0086】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1540度、熔融時間1.75時間、1次処理温度575度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度720度、2次処理時間4時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が33.8という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0087】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く Ta_2O_5 を加えているため溶解性、強度を向上させ、またガラスマトリクス相の化学的耐久性を向上させる。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な剛性の向上がなされない。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり、析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0088】第23の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を73.5wt%、 Al_2O_3 を9.5wt%、 Li_2O を10wt%、 P_2O_5 を2.5wt%、 ZrO_2 を3.5wt%、 La_2O_3 を1wt%の組成比である。

【0089】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1480度、熔融時間2.5時間、1次処理温度580度、1次処理時間5時間、2次処理温度700度、2次処理時間3時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が36.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0090】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く La_2O_3 を加えているため結晶析出が抑制される。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な剛性の向上がなされない。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり、析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0091】第24の実施例のガラス組成は、 SiO_2 を66.5wt%、 Al_2O_3 を9.7wt%、 Li_2O を10wt%、 P_2O_5 を4.8wt%、 ZrO_2 を5wt%

t%、 La_2O_3 を4wt%の組成比である。

【0092】上記組成比を含むよう原料を調合し、前述の製造方法に従って、熔融温度1540度、熔融時間1.75時間、1次処理温度570度、1次処理時間5.5時間、2次処理温度720度、2次処理時間4時間にて処置した結果、主析出結晶相がリチウムダイシリケート、副析出結晶相がクォーツで、比弾性率が33.2という特性のガラス基板が得られた。上記組成は高い比弾性率を有するだけでなく、非常に高い生産性を有する。

【0093】また組成として、基本組成である SiO_2 、 Al_2O_3 、 Li_2O 、 P_2O_5 、 ZrO_2 に加えて、融剤として働く La_2O_3 を加えているため結晶析出が抑制される。ただし、組成比が0.1wt%より少ないと十分な剛性の向上がなされない。5wt%を越えると、ガラスの結晶化が不安定となり、析出結晶相を制御できなくなり、求める特性が得られにくくなる。

【0094】

【発明の効果】本発明によると、比弾性率が30以上かつ生産性の高いガラス基板を得ることができる。

フロントページの続き

(72)発明者 遊亀 博
大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大阪
国際ビル ミノルタ株式会社内
(72)発明者 石丸 和彦
大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大阪
国際ビル ミノルタ株式会社内

Fターム(参考) 4G062 AA11 BB01 DA06 DA07 DB03
DB04 DC01 DD02 DD03 DE01
DF01 EA03 EA04 EB01 EC01
ED01 EE01 EF01 EG01 FA01
FB01 FC03 FC04 FD01 FE01
FF01 FG01 FH01 FJ01 FK01
FL01 GA01 GA10 GB01 GC01
GD01 GE01 HH01 HH03 HH05
HH07 HH09 HH11 HH13 HH15
HH17 HH20 JJ01 JJ03 JJ05
JJ07 JJ10 KK01 KK03 KK05
KK07 KK10 MM27 NN33 QQ02
QQ06
5D006 CB04 CB07 DA03 FA00